# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-128769 (P2002-128769A)

(43)公開日 平成14年5月9日(2002.5.9)

(51) Int.Cl.7	識別記号		FΙ			Ť	7]ド(参考)
C 0 7 D 279/16			C 0 7 I	279/16			4 C 0 3 6
A 6 1 K 31/541	5		A 6 1 F	31/5415			4 C 0 6 3
A 6 1 P 1/02			A 6 1 F	1/02			4 C 0 8 6
19/02				19/02			
29/00				29/00			
		審査請求	未請求 請	背求項の数15	OL	(全 19 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特願2000-317103(P20	00-317103)	(71)出版	質人 000183	370		

住友製薬株式会社

(22)出願日 平成12年10月17日(2000.10.17) 大阪府大阪市中央区道修町2丁目2番8号

(72)発明者 三溝 文雄

大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住 友製薬株式会社内

(72)発明者 神川 由美子

大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住

友製薬株式会社内

(74)代理人 100107629

弁理士 中村 敏夫

最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 ベンゾチアジン-3-オン誘導体

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 変形性関節症、慢性関節リウマチなどの関節 疾患、癌細胞の転移、歯肉炎などの治療剤、予防剤とし て有用な薬剤の提供。

## 【解決手段】 式(1)

(式中、Xは、単結合、<sup>(1)</sup>異種原子を表し、nは、1から 6の整数を表し、R<sup>1</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、置 換基を表し、 $R^2$ は、水素原子、置換基を表すか、 $R^3$ は、水素原子、置換基を表すか、(但し、R<sup>2</sup>とR ³は、同時に水素原子となることはない。)または、R <sup>2</sup>とR<sup>3</sup>が結合してヘテロ環を表し、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、及び R<sup>6</sup>は、置換基を表す。) で表されるベンゾチアジンー 3-オン誘導体またはその塩。

### 【特許請求の範囲】

### 【請求項1】 式(1)

## 【化1】

(式中、Xは、単結合、硫黄原子または酸素原子を表 し、nは、1から6の整数を表し、R<sup>1</sup>は、水素原子、 ハロゲン原子、置換されてもよいアルキル基、置換され てもよいアルコキシ基、アルキルスルホニル基、置換さ れてもよいアリールオキシ基または置換されてもよいへ テロアリールオキシ基を表し、R<sup>2</sup>は、水素原子、置換 されてもよいアルキルオキシカルボニル、置換されても よいアルキル、置換されてもよいカルバモイル基または 置換されてもよい環状カルバモイル基を表すか、R 3は、水素原子、置換されてもよいアルキルオキシカル ボニルまたは置換されてもよいアルキルを表すか、(但 し、 $R^2 \ge R^3$ は、同時に水素原子となることはな い。) または、R<sup>2</sup>とR<sup>3</sup>が結合してヘテロ環を表し、 R<sup>4</sup>は、水素原子、カルボキシ基、テトラゾリル基、イ ミダゾリル基、置換アルキル基、アルキルスルホニル 基、置換されてもよいカルバモイル基または置換されて もよいアルキルオキシカルボニル基を表し、R<sup>5</sup>は、水 素原子、カルボキシ基、テトラゾリル基、イミダゾリル 基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換され てもよいカルバモイル基、置換されてもよい環状カルバ モイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボ ニル基を表し、R <sup>6</sup>は、水素原子、カルボキシ基または 置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基を表 す。)で表されるベンゾチアジン-3-オン誘導体また はその塩。

【請求項2】 nが1から4の整数である請求項1記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項3】  $R^1$ が、ハロゲン原子、置換されてもよいアルコキシ基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいアリールオキシ基または置換されてもよいヘテロアリールオキシ基である請求項1または2記載のベンゾチアジン-3ーオン誘導体またはその塩。

【請求項4】 Xが単結合である請求項3記載のベンゾ チアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項5】 nが1である請求項4記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項6】 R<sup>4</sup>がカルボキシ基、テトラゾール基、イミダゾール基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基または置換されて

もよいアルキルオキシカルボニル基である、請求項1~5のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項7】 R<sup>5</sup>がカルボキシ基、テトラゾール基、イミダゾール基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基、置換されてもよい環状カルバモイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基である請求項1~5のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項8】  $R^1$ がトリフルオロメトキシ基である請求項 $1\sim7$ のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項9】  $R^1$  が置換されてもよいアリールオキシ 基である請求項 $1\sim7$  のいずれかに記載のベンゾチアジ ン-3-オン誘導体またはその塩。

【請求項10】 請求項1~9のいずれかに記載のベン ゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を含有する医 薬組成物。

【請求項11】 請求項1~9のいずれかに記載のベン ゾチアジン-3ーオン誘導体またはその塩を有効成分と するマトリックスメタロプロテアーゼ阻害剤。

【請求項12】 請求項1~9のいずれかに記載のベン ゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分と する関節疾患治療剤。

【請求項13】 請求項 $1\sim9$ のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分とする癌転移抑制剤。

【請求項14】 請求項 $1\sim9$ のいずれかに記載のベン ゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分と する抗炎症治療剤。

【請求項15】 請求項 $1\sim9$ のいずれかに記載のベン ゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分と する歯周炎治療剤。

### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なベンゾチアジンー3ーオン誘導体またはその塩に関する。詳細には生体内においてマトリックスメタロプロテアーゼ活性を阻害する新規な新規なベンゾチアジンー3ーオン誘導体にかんする。更に詳細には、生体内において代謝され、マトリックスメタロプロテアーゼ活性を阻害するプロドラッグに関する。

### [0002]

【従来の技術】結合組織を構成する、コラーゲン、プロテオグリカンに代表される細胞外マトリックスは、マトリックスプロテアーゼと呼ばれる一群の蛋白質分解酵素によって代謝される。そのマトリックスメタロプロテアーゼは、コラゲナーゼ(マトリックスメタロプロテアーゼー1、MMP-1)、ゼラチナーゼA(マトリックスメタロプロテアーゼー2、MMP-2)、ストロメリシ

ン(マトリックスメタロプロテアーゼー3、MMPー3)、ゼラチナーゼB(マトリックスメタロプロテアーゼー9、MMPー9)、コラゲナーゼー3(マトリックスメタロプロテアーゼー13、MMPー13)、膜結合型マトリックスメタロプロテアーゼー1(MT1ーMMP、MMPー14)など、現在19種類が知られている。細胞外マトリックスは、正常では、これらのマトリックスメタロプロテアーゼの合成、分泌のレベルで、あるいは細胞外での内在性阻害物質(例えば、TIMP(Tissue Inhibitor of matrix metallo protease))によって厳密に制御されている。このバランスが崩れた場合に生じるプロテアーゼ活性上昇と結合組織の破壊を症状とする疾患の関連について、多くの報告がある。

【0003】例えば、関節軟骨の破壊が特徴である、変形性 関節症、慢性関節リウマチ患者の関節では、マトリック スメタロプロテアーゼ、特にストロメリシン、コラゲナ ーゼが高レベルで検出されている(Arthr. Rheum., 33, 388-397(1990); S. M. Krane等, "Modulation of matrix synthesis and degradation in joint inflammation, The Control of Tissue Damage", A.B. Glauert (Edito r), Elsevier Sci. Publ., Amsterdam, 1988, Ch. 14, p p. 179-195; Clin. Chim. Acta, 185, 73-80(1989); Arth r. Rheum., 27, 305-312(1984); J. Clin. Invest., 84, 6 78-685(1989))。癌細胞が組織を浸潤し、転移して二次 腫瘍を形成するためには、基底膜を分解するステップが 必須であることから、ゼラチナーゼA、B等のマトリッ クスメタロプロテアーゼの発現、酵素活性は、癌細胞の 浸潤、転移能と関係している (FEBS J., 5, 2145-2154 (1991); Trends Genet., 6, 121-125(1990); Cancer Re s., 46, 1-7(1986); Cell, 64, 327-336(1990); Cancer and Metastasis Rev., 9,305-319(1990))。歯肉炎を発 症している組織から取り出した繊維芽細胞において、コ ラゲナーゼ、ストロメリシンが活性化されていることが 確認されている (J. Periodontal Res., 16, 417-424(19 81))。また、それらの酵素レベルは、歯肉炎の重度と 関連づけられている (J. Periodontal Res., 22, 81-88 (1987)).

【0004】コラゲナーゼー3(マトリックスメタロプロテアーゼー13, MMP-13)は慢性関節リューマチ患者の滑膜、変形性関節症を発症しているヒト軟骨細胞で発現している(J. Clin. Invest., 97, 2011-2019(1996); J. Rheumatol., 23, 509-595(1996); J. Biol. Chem., 27 1, 23577-23581(1996); J. Clin. Invest., 97, 761-768 (1996))。また、MMP-13は軟骨基質の主要な細胞外マトリックス構成成分であるII型コラーゲン, アグリカンに対する強力な分解活性を持ち、軟骨変形性関節症、関節リューマチとの関連が指摘されている(J. Bio 1. Chem., 271, 1544-1550(1996); FEBS Lett., 380, 17-20(1996))。従って、マトリックスメタロプロテアーゼ阻害剤は、変形性関節症、慢性関節リウマチなどの関

節疾患、癌細胞の転移、歯肉炎などの治療剤、予防剤として使用できる。マトリックスメタロプロテアーゼは、上述のような細胞外マトリックスの破壊のほかにも、腫瘍壊死因子の潜在型から成熟型への変換(Nature, 370, 555-557(1994))、セリンプロテアーゼ阻害物質である $\alpha$ 1ーアンチトリプシンの分解(FEBS Lett., 279, 191-194(1991))、マトリックスメタロプロテアーゼ相互による活性化(Biochemistry, 29, 10261-10670(1990); J. Biol. Chem., 267, 21712-21719(1992))に関与している。従って、マトリックスメタロプロテアーゼ阻害剤は、抗炎症剤として使用できる。しかし、現在まで医薬品として充分な活性を示すマトリックスメタロプロテアーゼ阻害剤は知られていない。

## [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、変形性関節症、慢性関節リウマチなどの関節疾患、癌細胞の転移、歯肉炎などの治療剤、予防剤として有用な薬剤の提供にある。

### [0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記課題を解決するために鋭意検討を重ねた結果、ベンゾチアジンー3ーオン誘導体が良好な経口吸収性を示すとともに、生体内において代謝され、マトリックスメタロプロテアーゼ阻害活性を発現する新規なプロドラッグであることを見いだし、本発明を完成させるに至った。

【0007】即ち、本願発明は、

### (1) 下記の式(1)

### 【化2】

(式中、Xは、単結合、硫黄原子または酸素原子を表し、nは、1から6の整数を表し、 $R^1$ は、水素原子、ハロゲン原子、置換されてもよいアルキル基、置換されてもよいアルコキシ基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいアリールオキシ基または置換されてもよいヘテロアリールオキシ基を表し、 $R^2$ は、水素原子、置換されてもよいアルキル、置換されてもよいカルバモイル基または置換されてもよい環状カルバモイル基を表すか、 $R^3$ は、水素原子、置換されてもよいアルキルオキシカルボニルまたは置換されてもよいアルキルオキシカルボニルまたは置換されてもよいアルキルを表すか、(但し、 $R^2$ と $R^3$ は、同時に水素原子となることはない。)または、 $R^2$ と $R^3$ が結合してヘテロ環を表し、 $R^4$ は、水素原子、カルボキシ基、テトラゾリル基、イ

ミダゾリル基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基を表し、 $\mathbf{R}^5$ は、水素原子、カルボキシ基、テトラゾリル基、イミダゾリル基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基、置換されてもよい環状カルバモイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基を表し、 $\mathbf{R}^6$ は、水素原子、カルボキシ基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基を表す。)で表されるベンゾチアジン-3-オン誘導体また

(2) n が 1 から 4 の整数である上記 (1) 記載のベン ゾチアジン -3 - オン誘導体またはその塩。

はその塩。

(3)  $R^1$ が、ハロゲン原子、置換されてもよいアルコキシ基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいアリールオキシ基または置換されてもよいヘテロアリールオキシ基である上記(1)または(2)記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

(4) Xが単結合である上記(3) 記載のベンゾチアジ ン-3 - オン誘導体またはその塩。

(5) n が 1 である上記 (4) 記載のベンゾチアジンー 3 ーオン誘導体またはその塩。

(6)  $R^4$ がカルボキシ基、テトラゾール基、イミダゾール基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基である、上記(1)~(5)のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

(7)  $R^5$ がカルボキシ基、テトラゾール基、イミダゾール基、置換アルキル基、アルキルスルホニル基、置換されてもよいカルバモイル基、置換されてもよい環状カルバモイル基または置換されてもよいアルキルオキシカルボニル基である上記(1)~(5)のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩。

(8)  $R^1$ がトリフルオロメトキシ基である上記(1)  $\sim$  (7) のいずれかに記載のベンゾチアジン-3-オン 誘導体またはその塩。

(9)  $R^{1}$  が置換されてもよいアリールオキシ基である上記(1)  $\sim$  (7) のいずれかに記載のベンゾチアジン -3 - オン誘導体またはその塩。

【0008】 (10) 上記 (1)  $\sim$  (9) のいずれかに記載 のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩を含有 する医薬組成物。

(11)上記(1)~(9)のいずれかに記載のベンゾ チアジン-3ーオン誘導体またはその塩を有効成分とす るマトリックスメタロプロテアーゼ阻害剤。

(12)上記(1)~(9)のいずれかに記載のベンゾ チアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分とす る関節疾患治療剤。

(13) 上記(1)~(9) のいずれかに記載のベンゾ

チアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分とする癌転移抑制剤。

(14)上記(1)~(9)のいずれかに記載のベンゾ チアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分とす る抗炎症治療剤。

(15)上記(1)~(9)のいずれかに記載のベンゾ チアジン-3-オン誘導体またはその塩を有効成分とす る歯周炎治療剤。

(16)上記(1)~(9)のいずれかに記載のベンゾ チアジン-3-オン誘導体またはその塩を含有する経口 用医薬組成物。等に関する。

### [0009]

【発明の実施形態】本発明化合物における置換基を具体 的に以下に説明する。R<sup>1</sup>におけるアルキル基として は、炭素数1から6の直鎖もしくは分枝アルキル基が挙 げられ、具体的には、例えば、メチル、エチル、プロピ ル、2-プロピル、ブチル、2-ブチル、3-メチルプ ロピル、1,1-ジメチルエチル、ペンチル、ヘキシル 等が挙げられる。R<sup>1</sup>の置換アルキル基における置換基 としては、例えば水酸基、ハロゲン原子(例えば、フッ 素、塩素、臭素、ヨウ素等が挙げられる。)、炭素数1 から6のアルコキシ基(例えば、炭素数1から6の直鎖 もしくは分枝アルコキシ基が挙げられ具体的には、例え ば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、2-プロポキ シ、ブトキシ、1, 1-ジメチルエトキシ、ペントキ シ、ヘキソキシ等が挙げられる。) 等が挙げられ、また 隣接するアルコキシ基が結合して、例えばメチレンジオ キシ基、エチレンジオキシ基を形成してもよい。。R<sup>1</sup> の置換アルキル基における置換基の数としては、1また は同一または異なる複数個が挙げられ、具体的には同一 または異なる1から3が挙げられ、同一または異なる1 から2が好ましい。R<sup>1</sup>におけるアルコキシ基として は、例えば炭素数1から6の直鎖もしくは分枝アルコキ シ基が挙げられ、具体的には、例えば、メトキシ、エト キシ、プロポキシ、2-プロポキシ、ブトキシ、1,1 ージメチルエトキシ、ペントキシ、ヘキソキシ等が挙げ られる。R<sup>1</sup>の置換アルコキシ基における置換基として は、例えば、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭 素、ヨウ素等が挙げられる。)、炭素数1から6のアル コキシ基(例えば、炭素数1から6の直鎖もしくは分枝 アルコキシ基が挙げられ具体的には、例えば、メトキ シ、エトキシ、プロポキシ、2-プロポキシ、ブトキ シ、1、1-ジメチルエトキシ、ペントキシ、ヘキソキ シ等が挙げられる。) 等が挙げられる。R<sup>1</sup>におけるア ルキルスルホニル基としては、例えば炭素数1から6の アルキルスルホニル基が挙げられ、具体的には例えば、 メチルスルホニル、エチルスルホニル、プロピルスルホ ニル、ブチルスルホニル、ペンチルスルホニル、ヘキシ ルスルホニル等が挙げられる。

【0010】R<sup>1</sup>におけるアリールオキシ基としては、炭素

数6から10のアリールオキシ基が挙げられ、具体的に は、例えばフェニルオキシ基等が挙げられる。R<sup>1</sup>の置 換アリールオキシ基における置換基としては、例えば、 水酸基、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、 ヨウ素等が挙げられる。)、炭素数1から6のアルコキ シ基(例えば、炭素数1から6の直鎖もしくは分枝アル コキシ基が挙げられ具体的には、例えば、メトキシ、エ トキシ、プロポキシ、2-プロポキシ、ブトキシ、1, 1-ジメチルエトキシ、ペントキシ、ヘキソキシ等) ハ ロゲン原子で置換されたアルコキシ基(例えば、トリフ ルオロメトキシ、1,1,1-トリフルオロエトキシ、 ペンタフルオロエトキシ、トリクロロメトキシ等が挙げ られる。) が挙げられる。また隣接するアルコキシ基が 結合して、例えばメチレンジオキシ基、エチレンジオキ シ基を形成してもよい。)、アルキルスルホニル基(例 えば炭素数1から6のアルキルスルホニル基が挙げら れ、具体的には例えば、メチルスルホニル、エチルスル ホニル、プロピルスルホニル、ブチルスルホニル、ペン チルスルホニル、ヘキシルスルホニル等が挙げられ る。) 等が挙げられる。R 1 の置換アリールオキシ基に おける置換基の数としては、1または同一または異なる 複数個が挙げられ、具体的には同一または異なる1から 3が挙げられ、同一または異なる1から2が好ましい。 R<sup>1</sup>におけるヘテロアリールオキシ基としては、窒素原 子を1から2を有するヘテロアリールオキシ基が挙げら れ、具体的には、例えばピリジルオキシ基、ピリミジル オキシ基等が挙げられる。R<sup>1</sup>の置換へテロアリールオ キシ基における置換基としては、例えば、水酸基、ハロ ゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等が挙 げられる。)、炭素数1から6のアルコキシ基(例え ば、炭素数1から6の直鎖もしくは分枝アルコキシ基が 挙げられ具体的には、例えば、メトキシ、エトキシ、プ ロポキシ、2-プロポキシ、ブトキシ、1,1-ジメチ ルエトキシ、ペントキシ、ヘキソキシ等が挙げられ る。)、ハロゲン原子で置換されたアルコキシ基(例え ば、トリフルオロメトキシ、1,1,1-トリフルオロ エトキシ、ペンタフルオロエトキシ、トリクロロメトキ シ等が挙げられる。) 等が挙げられる。R<sup>1</sup>の置換ヘテ ロアリールオキシ基における置換基の数としては、1ま たは同一または異なる複数個が挙げられ、具体的には同 一または異なる1から3が挙げられ、同一または異なる 1から2が好ましい。

【0011】 $R^2$ におけるアルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数 2から 7のアルキルオキシカルボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオキシカルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオキシカルボニル、2-プロピルオキシカルボニル、ブチルオキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ヘキシルオキシカルボニル等が挙げられる。 $R^2$ の置換アルキルにおけるアルキル基としては、炭素数 1から 6 の直鎖もし

くは分枝アルキル基が挙げられ、具体的には、例えば、 メチル、エチル、プロピル、2-プロピル、ブチル、2 ーブチル、3ーメチルプロピル、1,1ージメチルエチ ル、ペンチル、ヘキシル等が挙げられる。R<sup>2</sup>の置換ア ルキル基における置換基としては、アルキルオキシカル ボニル基(例えば炭素数2から7のアルキルオキシカル ボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオキ シカルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオキ シカルボニル、2-プロピルオキシカルボニル、ブチル オキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ヘキシ ルオキシカルボニル等が挙げられる。)、さらには無水 マレイン酸、メチル無水マレイン酸等が等が挙げられ る。R<sup>2</sup>の置換されてもよいカルバモイル基としては、 アルキルカルバモイル基(例えば、炭素数1から6のア ルキルカルバモイル基が挙げられ、具体的にはメチルカ ルバモイル、エチルカルバモイル、プロピルカルバモイ ル、2-プロピルカルバモイル、ブチルカルバモイル、 2-ブチルカルバモイル、3-メチルプロピルカルバモ イル、1,1-ジメチルエチルカルバモイル、ペンチル カルバモイル、ヘキシルカルバモイル等が挙げられ る。)、ジアルキルカルバモイル基(例えば、炭素数2 から12のジアルキルカルバモイル基としては、例え ば、ジメチルカルバモイル、ジエチルカルバモイル、エ チルメチルカルバモイル、ジプロピルカルバモイル、ジ ブチルカルバモイル等が挙げられる。) が挙げられる。 【0012】R<sup>2</sup>の置換されてもよい環状カルバモイル基と しては、シクロアルキルカルバモイル基(例えば炭素数 3から7のシクロアルキルカルバモイル基が挙げられ例 えば、シクロプロピルカルバモイル、シクロブチルカル バモイル、シクロペンチルカルバモイル、シクロヘキシ ルカルバモイル等が挙げられる。)が挙げられる。R<sup>2</sup> における置換アルキルカルバモイル基の置換基として は、水酸基、カルボキシ基、ハロゲン原子(例えば、フ ッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が挙げられ る。) 等が挙げられる。置換ジアルキルカルバモイル基 の置換基としては、水酸基、カルボキシ基、ハロゲン原 子(例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素 原子が挙げられる。)、ヘテロ環(例えば、窒素原子を 1から2及び酸素原子を0から1または酸素原子含むへ テロ環が挙げられ、具体的には、例えば、ピロリジン、 ピロリドン、ピペリジン、イミダゾール、モルホリン、 フラン、が挙げられる。) 等が挙げられる。R<sup>2</sup>におけ る置換シクロアルキルカルバモイル基の置換基として は、水酸基、カルボキシ基、ハロゲン原子(例えば、フ ッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が挙げられ る。)等が挙げられる。R<sup>2</sup>の置換カルバモイル基、置 換アルキルカルバモイル基、置換シクロアルキルカルバ モイル基における置換基の数としては、1または同一ま たは異なる複数個が挙げられ、具体的には同一または異 なる1から3が挙げられ、同一または異なる1から2が 好ましい。

【0013】R<sup>3</sup>におけるアルキルオキシカルボニル基とし ては、例えば炭素数2から7のアルキルオキシカルボニ ル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオキシカ ルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオキシカ ルボニル、2-プロピルオキシカルボニル、ブチルオキ シカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ヘキシルオ キシカルボニル等が挙げられる。R<sup>3</sup>の置換アルキルに おけるアルキル基としては、炭素数1から6の直鎖もし くは分枝アルキル基が挙げられ、具体的には、例えば、 メチル、エチル、プロピル、2-プロピル、ブチル、2 ーブチル、3ーメチルプロピル、1,1ージメチルエチ ル、ペンチル、ヘキシル等が挙げられる。R<sup>3</sup>の置換ア ルキル基における置換基としては、アルキルオキシカル ボニル基(例えば炭素数2から7のアルキルオキシカル ボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオキ シカルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオキ シカルボニル、2-プロピルオキシカルボニル、ブチル オキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ヘキシ ルオキシカルボニル等が挙げられる。)、さらには無水 マレイン酸、メチル無水マレイン酸等が挙げられる。但 し、 $R^2 \ge R^3$ は、同時に水素原子となることはない。 R<sup>2</sup>とR<sup>3</sup>が結合して形成するヘテロ環としては、例え ば、イソオキサゾリジン-3,5-ジオン、4,4-ジ メチルイソオキサゾリジンー3、5-ジオン等が挙げら れる。

【0014】 R 4 における置換アルキル基のアルキル基とし ては、炭素数1から6の直鎖もしくは分枝アルキル基が 挙げられ、具体的には、例えば、メチル、エチル、プロ ピル、2-プロピル、ブチル、2-ブチル、3-メチル プロピル、1, 1-ジメチルエチル、ペンチル、ヘキシ ル等が挙げられる。R<sup>4</sup>の置換アルキル基における置換 基としては、水酸基、アミノ基、グアニジノ基、カルボ キシ基、ハロゲン原子等が挙げられる。R<sup>4</sup>の置換アル キル基における置換基の数としては、1または同一また は異なる複数個が挙げられ、具体的には同一または異な る1から3が挙げられ、同一または異なる1から2が好 ましい。R<sup>4</sup>におけるアルキルスルホニル基としては、 例えば炭素数1から6のアルキルスルホニル基が挙げら れ、具体的には例えば、メチルスルホニル、エチルスル ホニル、プロピルスルホニル、ブチルスルホニル、ペン チルスルホニル、ヘキシルスルホニル等が挙げられる。 R<sup>4</sup>における置換カルバモイル基としては、アルキルカ ルバモイル基(例えば、炭素数1から6のアルキルカル バモイル基が挙げられ、具体的にはメチルカルバモイ ル、エチルカルバモイル、プロピルカルバモイル、2-プロピルカルバモイル、ブチルカルバモイル、2-ブチ ルカルバモイル、3-メチルプロピルカルバモイル、 1, 1-ジメチルエチルカルバモイル、ペンチルカルバ モイル、ヘキシルカルバモイル等が挙げられる。)、シ

クロアルキルカルバモイル基(例えば炭素数3から7の シクロアルキルカルバモイル基が挙げられ例えば、シク ロプロピルカルバモイル、シクロブチルカルバモイル、 シクロペンチルカルバモイル、シクロヘキシルカルバモ イル等が挙げられる。)、置換アルキルカルバモイル基 (アルキルカルバモイル基部分としては、例えば、炭素 数1から6のアルキルカルバモイル基が挙げられ、具体 的にはメチルカルバモイル、エチルカルバモイル、プロ ピルカルバモイル、2-プロピルカルバモイル、ブチル カルバモイル、2-ブチルカルバモイル、3-メチルプ ロピルカルバモイル、1,1-ジメチルエチルカルバモ イル、ペンチルカルバモイル、ヘキシルカルバモイル等 が挙げられる。置換基としては、水酸基、カルボキシ 基、ハロゲン原子(例えば、フッ素原子、塩素原子、臭 素原子、ヨウ素原子が挙げられる。)、ヘテロ環(例え ば、窒素原子を1から2及び酸素原子を0から1または 酸素原子含むヘテロ環が挙げられ、具体的には、例え ば、ピロリジン、ピロリドン、ピペリジン、イミダゾー ル、モルホリン、フラン、が挙げられる。) 等が挙げら

【0015】R<sup>4</sup>の置換カルバモイル基における置換基の数 としては、1または同一または異なる複数個が挙げら れ、具体的には同一または異なる1から3が挙げられ、 同一または異なる1から2が好ましい。R<sup>4</sup>におけるア ルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数2か ら7のアルキルオキシカルボニル基が挙げられ、具体的 には、例えば、メチルオキシカルボニル、エチルオキシ カルボニル、プロピルオキシカルボニル、2-プロピル オキシカルボニル、ブチルオキシカルボニル、ペンチル オキシカルボニル、ヘキシルオキシカルボニル等が挙げ られる。R<sup>4</sup>の置換アルキルオキシカルボニル基におけ る置換基としては、シクロアルキルオキシカルボニルオ キシ基(例えば、炭素数4から8のシクロアルキルオキ シカルボニルオキシ基が挙げられ、具体的には、例え ば、シクロプロピルオキシカルボニルオキシ、シクロブ チルオキシカルボニルオキシ、シクロペンチルオキシカ ルボニルオキシ、シクロヘキシルオキシカルボニルオキ シ等が挙げられる。) 等が挙げられる。

【0016】 $R^5$ における置換アルキル基のアルキル基としては、炭素数 1 から 6 の直鎖もしくは分枝アルキル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチル、エチル、プロピル、2 ープロピル、ブチル、2 ーブチル、3 ーメチルプロピル、1, 1 ージメチルエチル、ペンチル、ヘキシル等が挙げられる。 $R^5$  の置換アルキル基における置換基としては、水酸基、アミノ基、グアニジノ基、カルボキシ基、ハロゲン原子等が挙げられる。 $R^5$  の置換アルキル基における置換基の数としては、1 または同一または異なる複数個が挙げられ、具体的には同一または異なる 1 から 3 が挙げられ、同一または異なる 1 から 2 が好ましい。 $R^5$  におけるアルキルスルホニル基としては、

例えば炭素数1から6のアルキルスルホニル基が挙げら れ、具体的には例えば、メチルスルホニル、エチルスル ホニル、プロピルスルホニル、ブチルスルホニル、ペン チルスルホニル、ヘキシルスルホニル等が挙げられる。 R<sup>5</sup>における置換カルバモイル基としては、アルキルカ ルバモイル基(例えば、炭素数1から6のアルキルカル バモイル基が挙げられ、具体的にはメチルカルバモイ ル、エチルカルバモイル、プロピルカルバモイル、2-プロピルカルバモイル、ブチルカルバモイル、2-ブチ ルカルバモイル、3-メチルプロピルカルバモイル、 1, 1-ジメチルエチルカルバモイル、ペンチルカルバ モイル、ヘキシルカルバモイル等が挙げられる。)、ジ アルキルカルバモイル基(例えば、炭素数2から12の ジアルキルカルバモイル基としては、例えば、ジメチル カルバモイル、ジエチルカルバモイル、エチルメチルカ ルバモイル、ジプロピルカルバモイル、ジブチルカルバ モイル等が挙げられる。)、シクロアルキルカルバモイ ル基(例えば炭素数3から7のシクロアルキルカルバモ イル基が挙げられ例えば、シクロプロピルカルバモイ ル、シクロブチルカルバモイル、シクロペンチルカルバ モイル、シクロヘキシルカルバモイル等が挙げられ る。)、置換アルキルカルバモイル基(アルキルカルバ モイル基部分としては、例えば、炭素数1から6のアル キルカルバモイル基が挙げられ、具体的にはメチルカル バモイル、エチルカルバモイル、プロピルカルバモイ ル、2-プロピルカルバモイル、ブチルカルバモイル、 2-ブチルカルバモイル、3-メチルプロピルカルバモ イル、1,1-ジメチルエチルカルバモイル、ペンチル カルバモイル、ヘキシルカルバモイル等が挙げられる。 置換基としては、水酸基、カルボキシ基、、ハロゲン原 子(例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素 原子が挙げられる。)、置換ジアルキルカルバモイル基 (ジアルキルカルバモイル基部分としては、例えば、炭 素数2から12のジアルキルカルバモイル基としては、 例えば、ジメチルカルバモイル、ジエチルカルバモイ ル、エチルメチルカルバモイル、ジプロピルカルバモイ ル、ジブチルカルバモイル等が挙げられる。置換基とし ては、水酸基、カルボキシ基、ハロゲン原子(例えば、 フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が挙げら れる。) ヘテロ環 (例えば、窒素原子を1から2及び酸 素原子を0から1または酸素原子含むヘテロ環が挙げら れ、具体的には、例えば、ピロリジン、ピロリドン、ピ ペリジン、イミダゾール、モルホリン、フラン、が挙げ られる。) 等が挙げられる。

【0017】  $R^5$  の置換カルバモイル基及び置換アルキルカルバモイル基における置換基の数としては、1 または同一または異なる複数個が挙げられ、具体的には同一または異なる1 から2 が好ましい。  $R^5$  におけるアルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数2 から7 のアルキルオキシカ

ルボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオ キシカルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオ キシカルボニル、2-プロピルオキシカルボニル、ブチ ルオキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ヘキ シルオキシカルボニル等が挙げられる。R<sup>5</sup>における環 状カルバモイル基としては、例えば、ジアルキルカルバ モイル基(ジアルキルカルバモイル基部分としては、例 えば、炭素数2から12のジアルキルカルバモイル基と しては、例えば、ジメチルカルバモイル、ジエチルカル バモイル、エチルメチルカルバモイル、ジプロピルカル バモイル、ジブチルカルバモイル等が挙げられる)が結 合またはヘテロ原子(窒素原子または酸素原子)を介し て結合した基が挙げられ、具体的には、Nーピロリジニ ルカルボニル、Nーピペリジニルカルボニル、Nーモル ホリニルカルボニル、N-ピラリジニルカルボニル挙げ られる。R<sup>5</sup>の環状カルバモイル基の置換基としては、 アルカノイル基(例えば、炭素数2から6のアルカノイ ル基が挙げられ、具体的には、アセチル、プロパノイル ブタノイル、ヘプタノイル、ヘキサノイル等が挙げられ る。)等が挙げられる。R<sup>5</sup>におけるアルキルオキシカ ルボニル基としては、例えば炭素数2から7のアルキル オキシカルボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、 メチルオキシカルボニル、エチルオキシカルボニル、プ ロピルオキシカルボニル、2-プロピルオキシカルボニ ル、ブチルオキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニ ル、ヘキシルオキシカルボニル等が挙げられる。R<sup>5</sup>の 置換アルキルオキシカルボニル基における置換基として は、シクロアルキルオキシカルボニルオキシ基(例え ば、炭素数4から8のシクロアルキルオキシカルボニル オキシ基が挙げられ、具体的には、例えば、シクロプロ ピルオキシカルボニルオキシ、シクロブチルオキシカル ボニルオキシ、シクロペンチルオキシカルボニルオキ シ、シクロヘキシルオキシカルボニルオキシ等が挙げら れる。) 等が挙げられる。

【0018】R<sup>6</sup>におけるアルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数2から7のアルキルオキシカルボニル基が挙げられ、具体的には、例えば、メチルオキシカルボニル、エチルオキシカルボニル、プロピルオキシカルボニル、2ープロピルオキシカルボニル、ブチルオキシカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ベキシルオキシカルボニル等が挙げられる。R<sup>6</sup>の置換アルキルオキシカルボニル基における置換基としては、シクロアルキルオキシカルボニルオキシ基(例えば、炭素数4から8のシクロアルキルオキシカルボニルオキシ基が挙げられ、具体的には、例えば、シクロプロピルオキシカルボニルオキシ、シクロブチルオキシカルボニルオキシ、シクロペンチルオキシカルボニルオキシ、シクロペンチルオキシカルボニルオキシ、ジクロペキシルオキシカルボニルオキシ等が挙げられる。)等が挙げられる。

【0019】本発明の第2の態様は、本発明化合物を有効成

分とするマトリックスメタロプロテアーゼ活性阻害剤に関する。本発明化合物は生体内で代謝され、ヒドロキサム酸として有効なマトリックスメタロプロテアーゼ阻害活性を示す。しかも、経口吸収性が高いため、プロドラッグとしても有用であり、経口吸収剤として有用なマトリックスメタロプロテアーゼ活性阻害剤である。本発明のマトリックスメタロプロテアーゼ活性阻害剤は、特に、MMP-13やMMP-3に対して顕著な阻害作用を示す。

【0020】本発明の第3の態様は、本発明化合物を有効成分とする変形関節症、慢性関節リウマチ等の関節疾患治療剤、癌転移抑制剤、あるいは抗炎症治療剤、歯周炎治療剤に関する。本発明化合物が、特に、MMP-13やMMP-3に対して顕著な阻害作用を示すことから、変形関節症、慢性関節リウマチ等の関節疾患治療剤、あるいは歯周病等の疾患の治療剤として使用することができる。

【0021】本発明の医薬の有効成分である複素環化合物は 薬学上許容される塩にすることができる。薬学上許容さ れる塩としては、酸付加塩および塩基付加塩が挙げられ る。酸付加塩としては、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、 硫酸塩等の無機酸塩、クエン酸塩、シュウ酸塩、りんご 酸塩、酒石酸塩、フマール酸塩、マレイン酸塩等の有機 酸塩が挙げられ、塩基付加塩としては、ナトリウム塩、 カルシウム塩等の無機塩基塩、メグルミン塩、トリスヒ ドロキシメチルアミノメタン塩等の有機塩基塩が挙げら れる。また、本発明には、ベンゾチアジンー3ーオン誘 導体またはその薬学上許容される塩の水和物等の溶媒和 物も含む。

【0022】本発明の式(1)で表される式(3) $\sim$ (5)の化合物は以下の方法、およびそれに準じた方法で製造することができる。

【化3】

【化4】

[式中Zは水素あるいはアルカリ金属原子を表し、 $R^2$ 、 $R^3$ は式:

【化5】

(式中 $R^9$ は置換されていたよいアルキル基または置換されていてよいアミノ基を表す。)、置換されていてよいアルキル基を表す。 $R^7$ ,  $R^8$ は、式:

【化6】

(式中 $R^{10}$ は置換され $\pi \psi$  てよいアルキル基を表す。)、置換されていてよいアルキル基または置換されていてよいアミノ基を表す。 $Y^1$ 、 $Y^2$ は水素原子、水酸基、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子を表す。]式2の化合物と式6の化合物の反応は、 $R^2$ が式:

### 【化7】

(式中、 $R^{10}$ は前記と**両義**である。)で表される場合、式6における $R^7$ が式:

### 【化8】

(式中、R<sup>10</sup>は前記と網義である。)、Y<sup>1</sup>が水酸 基、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子である化合物 を用いて、ペプチド化学に公知の方法("ペプチド合成 の基礎と実験" 泉屋信夫ら、丸善等)に従って行うこ とができる。例えば、C端活性化法(酸ハロゲン化物 法、酸アジド法、混合酸無水物法、活性エステル法、対 称酸無水物等)、カップリング試薬を用いる方法(DC C(N, N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド) 等を 用いる方法)、N端活性化法(イソシアナート法、ホス ファゾ法、亜リン酸エステル法等)等が挙げられる。カ ップリング試薬を用いる方法としては、例えば、式2の 化合物と式6の化合物を、N、Nージメチルホルムアミ ド(DMF) 中でN-(ジメチルアミノエチル) -N-エチルカルボジイミド 塩酸塩 (WSC塩酸塩) およ び1-ヒドロキシベンゾトリアゾール (HOBt) 存在 下、0℃~室温で、縮合する方法等が挙げられる。 $R^2$ が置換されていてよいアルキル基である場合、式6にお けるR<sup>7</sup>が置換されていてよいアルキル基、Y<sup>1</sup>が塩素 原子、臭素原子またはヨウ素原子である化合物を用い て、通常用いられる求核置換反応、例えば炭酸カリウ ム、DBUのような塩基存在下、DMF中、室温で反応 させることによって得ることができるが、式2の化合物 のZはナトリウムのようなアルカリ金属が好適である。 R<sup>2</sup>が式:

## 【化9】

[式中R<sup>9</sup>は置換されていまいアミノ基を表す。]の場合、式6におけるR<sup>7</sup>が置換されていてよいアミノ基、Y<sup>1</sup>が水素原子である化合物を用いて、通常用いられるウレタン形成反応、たとえば、カルボニルジイミダゾールあるいはホスゲン等の共存下、THF中、室温で反応させることによって得ることができる。また、式8

[0023]

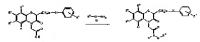
【化10】

[式中 $R^1 \sim R^2$ 、 $R^4 \sim R^6$ 、X、n は前記と同義である。]で表される化合物は式2 の化合物に対して、過剰量の式6 の化合物およびその他の反応試薬を用いた上記の方法によって一段階で合成することもできる。また、式2 の化合物に対して式

### 【化11】

[式中、Qは置換されていても良いアルキレンを表し、Y1、Y2は前記と同義である。]で表される化合物を上記と同条件で用いることによってヘテロ環を含む化合物を合成することができる。また、式3の化合物は下式によって製造することもできる。

## 【化12】



[式中 $R^1 \sim R^2$ 、 $R^4 \sim R^6$ 、X、n は前記と同義である。]この反応は前記の式2の化合物と式6の化合物の反応のうち、 $R^2$  が式:

### 【化13】

(式中、R<sup>10</sup>は前記と同義である。) で表される場合 に用いたものと同様の方法によることができる。式4で 表される化合物は、式2の化合物から式3の化合物を得 た方法と同様の方法によって式3の化合物と式7の化合 物から得ることができる。また、式5の化合物は式4の 化合物のR<sup>2</sup>で表される水酸基の保護基を定法に従って 脱保護することで得ることができる。例えば、水素化分 解、加水分解または非水溶液中ルイス酸で処理すること によって脱保護することができる。水素化分解の反応と しては、例えば、水素化触媒(例えばパラジウム触媒 等)を用い、不活性な有機溶媒(例えばメタノール、エ タノール等)中、必要に応じて、酢酸、塩酸等の酸を添 加して、水素雰囲気下、室温で反応することができる。 加水分解の反応としては、例えば、酢酸、トリフルオロ 酢酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、硫 酸、塩酸、臭化水素酸等の酸存在下、無溶媒または含水 有機溶媒中、必要に応じてアニソールあるいはチオアニ ソール、ジメチルスルフィド、エタンジチオール等の含 硫黄化合物を添加して、室温で反応することができる。 あるいは塩化メチレンなどの非プロトン性溶媒中での三 臭化ホウ素、三塩化ホウ素、ヨウ化トリメチルシランに よることもできる。ただし、R<sup>2</sup>で表される保護基は、 R<sup>3</sup>で表される水酸基の保護基と、脱保護条件が異なる 保護基を選択するのが好ましい。

【0024】式(1)で表される本発明に含まれる化合物またはそれを製造するための中間体は通常の方法で精製することができる。例えばカラムクロマトグラフィー、再結晶等で精製することができる。再結晶溶媒としては、例えばメタノール、エタノール、2-プロパノール等の

アルコール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸エチル等のエステル系溶媒、トルエン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトン等のケトン系溶媒、ヘキサン等の炭化水素系溶媒等またはこれらの混合溶媒等が挙げられる。また上述の反応を実行する際、必要ならば、保護、脱保護の技術を用いることができる。保護、脱保護の技術については、(T. W. Greene and P. G. M. Wuts, "Protecting Groups in Organic Synthesis", 1991, JOHN WILEY &; SONS, INC.) に詳しく記されている。本発明のベンゾチアジンー3ーオン誘導体またはその塩は水和物等の溶媒和物を形成することがあり本発明はこれらも含む。

【0025】本発明のベンゾチアジン-3-オン誘導体また はその塩は、不斉が生じる場合または不斉炭素を有する 置換基を有する場合があり、そのような化合物にあって は光学異性体が存在する。本発明化合物にはこれらの各 異性体の混合物や単離されたものを含む。そのような光 学異性体を純粋に得る方法としては、例えば光学分割が 挙げられる。光学分割法としては、ベンゾチアジン-3 ーオン誘導体またはその中間体を不活性溶媒中(例えば メタノール、エタノール、2-プロパノール等のアルコ ール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢 酸エチル等のエステル系溶媒、トルエン等の芳香族炭化 水素系溶媒、アセトニトリル等およびこれらの混合溶 媒)、光学活性な酸(例えば、マンデル酸、N-ベンジ ルオキシアラニン、乳酸などのモノカルボン酸類、酒石 酸、oージイソプロピリデン酒石酸、リンゴ酸などのジ カルボン酸類、カンファースルフォン酸、ブロモカンフ ァースルフォン酸などのスルフォン酸類)と塩を形成さ せることもできる。またベンゾチアジンー3ーオン誘導 体またはその中間体がカルボキシル基等の酸性置換基を 有する場合は光学活性なアミン(例えばα-フェネチル アミン、キニン、キニジン、シンコニジン、シンコニ ン、ストリキニーネ等の有機アミン類)と塩を形成させ ることもできる。

【0026】塩を形成させる温度としては、室温から溶媒の沸点の範囲が挙げられる。光学純度を向上させるためには、一旦、溶媒の沸点付近まで温度を上げることが望ましい。析出した塩を濾取するまえに必要に応じて冷却し、収率を向上させることができる。光学活性な酸またはアミンの使用量は、基質に対し約0.5~約2.0当量の範囲、好ましくは1当量前後の範囲が適当である。必要に応じ結晶を不活性溶媒中(例えばメタノール、エタノール、2ープロパノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、酢酸エチル等のエステル系溶媒、トルエン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトニトリル等およびこれらの混合溶媒)で再結晶し、高純度の光学活性な塩を得ることもできる。必要に応じ、得られた塩を通常の方法で酸または塩基と処理しフリー体を得ることもできる。

【0027】本発明のベンゾチアジン-3-オン誘導体また はその塩は経口的または非経口的に投与することができ る。経口的に投与する場合、通常用いられる投与形態で 投与することができる。非経口的には、局所投与剤、注 射剤、、経皮剤、経鼻剤等の形で投与することができ る。経口剤または直腸投与剤としては、例えば、カプセ ル、錠剤、ピル、散剤、カシェ剤、座剤、液剤等が挙げ られる。注射剤としては、例えば、無菌の溶液又は懸濁 液等が挙げられる。局所投与剤としては、例えば、クリ ーム、軟膏、ローション、経皮剤(通常のパッチ剤、マ トリクス剤)等が挙げられる。上記の剤形は通常の方法 で、薬学的に許容される賦形剤、添加剤とともに製剤さ れる。薬学的に許容される賦形剤、添加剤としては、担 体、結合剤、香料、緩衝剤、増粘剤、着色剤、安定剤、 乳化剤、分散剤、懸濁化剤、防腐剤等が挙げられる。薬 学的に許容される担体としては、例えば、炭酸マグネシ ウム、ステアリン酸マグネシウム、タルク、砂糖、ラク トース、ペクチン、デキストリン、澱粉、ゼラチン、ト ラガント、メチルセルロース、ナトリウムカルボキシメ チルセルロース、低融点ワックス、カカオバター等が挙 げられる。カプセルは、本発明化合物を薬学的に許容さ れる担体と共に中に入れることにより製剤できる。本発 明のベンゾチアジンー3ーオン誘導体またはその塩は薬 学的に許容される賦形剤と共に混合し、または賦形剤な しにカプセルの中に入れることができる。カシェ剤も同 様の方法で製造できる。

【0028】注射用液剤としては、溶液、懸濁液、乳剤等が 挙げられる。例えば、水溶液、水ープロピレングリコー ル溶液等が挙げられる。液剤は、水を含んでも良い、ポ リエチレングリコールまたは/及びプロピレングリコー ルの溶液の形で製造することもできる。経口投与に適切 な液剤は、本発明化合物を水に加え、着色剤、香料、安 定化剤、甘味剤、溶解剤、増粘剤等を必要に応じて加え 製造することができる。また経口投与に適切な液剤は、 本発明のベンゾチアジンー3ーオン誘導体またはその塩 を分散剤とともに水に加え、粘重にすることによっても 製造できる。増粘剤としては、例えば、薬学的に許容さ れる天然または合成ガム、レジン、メチルセルロース、 ナトリウムカルボキシメチルセルロースまたは公知の懸 濁化剤等が挙げられる。

【0029】局所投与剤としては、上記の液剤及び、クリーム、エアロゾル、スプレー、粉剤、ローション、軟膏等が挙げられる。上記の局所投与剤は、本発明のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはその塩と通常に使用される薬学的に許容される希釈剤及び担体と混合し製造できる。軟膏及びクリームは、例えば、水性または油性の基剤に増粘剤及び/またはゲル化剤を加えて製剤化して得られる。該基剤としては、例えば、水、液体パラフィン、植物油(ピーナッツ油、ひまし油等)等が挙げられる。増粘剤としては、例えばソフトパラフィン、ステア

リン酸アルミニウム、セトステアリルアルコール、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ラノリン、水素添加ラノリン、蜜蝋等が挙げられる。ローションは、水性又は油性の基剤に、一種類またはそれ以上の薬学的に許容される安定剤、懸濁化剤、乳化剤、拡散剤、増粘剤、着色剤、香料等を加えることができる。

【0030】散剤は、薬学的に許容される散剤の基剤と共に 製剤化される。基剤としては、タルク、ラクトース、澱 粉等が挙げられる。ドロップは水性又は非水性の基剤と 一種またはそれ以上の薬学的に許容される拡散剤、懸濁 化剤、溶解剤等と共に製剤化できる。局所投与剤は、必 要に応じて、ヒドロキシ安息香酸メチル、ヒドロキシ安 息香酸プロピル、クロロクレゾール、ベンズアルコニウ ムクロリド等の防腐剤、細菌増殖防止剤を含んでも良 い。本発明のベンゾチアジン-3-オン誘導体またはそ の塩を有効成分とする、液剤スプレー、散剤またはドロ ップにした製剤を経鼻的に投与できる。投与量、投与回 数は症状、年齢、体重、投与形態等によって異なるが、 経口投与する場合には、通常は成人に対し1日あたり約 1~約500mgの範囲、好ましくは約5~約100mgの 範囲を1回または数回に分けて投与することができる。 注射剤として投与する場合には約0.1~約300mgの 範囲、好ましくは約1~約100mgの範囲を1回または 数回に分けて投与することができる。

### [0031]

【実施例】以下に実施例により本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例によりなんら限定される ものではない。

## 実施例1

 $4-(2-{(エトキシカルボニル) [(エトキシカルボニル) オキシ] アミノ} -2-オキソエチル) -3-オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ) ベンジル] -3,4-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸。$ 

## 【化14】



 $4-(2-\{(xトキシガポポニル) [(xトキシカルボニル) オキシ] アミノ\} <math>-2-$ オキソエチル) -3-オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ) ベンジル] <math>-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 t-ブチルエステル (520 m g,

 $0.79 \, \mathrm{mmol}$ ) に5%-エタンジチオール含有T FA( $2 \, \mathrm{ml}$ ) を加え、室温で $3 \, \mathrm{時間静置}$ した。トルエンを加えて減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:酢酸=100:1)で精製することによって、 $4-(2-\{(x++)\pi)\pi$ にル)[(x++) $\pi$ ) オキシ] アミノ-2-オキソエチル)-3-オキシー2-[4-(+)リフルオロメトキシ)ベンジル]-3, 4-ジヒドロ-2 H-

1, 4 - ベンゾチアジン-6-カルボン酸を375 mg 得た。1H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>, δppm): 1.22-1.36 (6H, m), 2.80 (1 H, m), 3.14 (1H, m), 4.09 (1H, br-s), 4.31-4.43 (4H, m), 4.62 (0.1H, d, J=20H z), 4.76 (0.1H, d, J=20H z), 5.00-5.49 (1.8H, m), 7. 26 (2H, br-s), 7.35 (2H, brd, J=8.0Hz), 7.51-7.59 (2 H, m), 7.64 (1H, dd, J=1.2 Hz, 9.2Hz) 13.2 (1H, br-s) 【0032】実施例2

 $4-(2-\{(x)+2) + 2)$  [ (x)+2) + 2 [ (x)+2) + 2



### 【0033】実施例3

 $4-[2-([(ベンジル) カルボニル] {[(ベンジル) カルボニル] オキシ} アミノ) <math>-2-$ オキソエチル] -3-オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ) ベンジル] <math>-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸

実施例 1 と類似の方法によって $4-[2-([(ベンジル) カルボニル] {[(ベンジル) カルボニル] オキシ} アミノ) <math>-2-$  オキソエチル] -3- オキシー 2- [4-(トリフルオロメトキシ) ベンジル] <math>-3, 4- ジヒドロ-2 H-1, 4- ベンゾチアジン-6- カルボン酸を得た。

【化16】

HOLO CUT TO COM

### 【0034】実施例4

【0035】 【化17】



### 【0036】実施例5

-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベングチアジン-6-カルボン酸4- $\{2$ -[(ベンジル) アミノ]-2-オキソエチル $\}$ -2-(4-クロロベンジル) -3-オキシ

[0037]

【化18】



[6-(t-ブトキシカルボニル)-2-(4-クロロベンジル)-3-オキシ-2,3-ジヒドロ-4H-1,4-ベンゾチアジン-4-イル] 酢酸(<math>500mg)をTHF(3m1)に溶かし、0℃にTN-メチル

モルホリン(130μ1)、クロロぎ酸イソブチル(1  $52\mu1$ )を加え、5分間攪拌した。次いで、DMF (3m1)、O-ベンジルヒドロキシルアミン塩酸塩  $(215 \,\mathrm{mg})$ 、N-メチルモルホリン  $(148 \,\mu\,1)$ を加えて0℃で30分間、室温で15時間攪拌した。1 N HC1 (3m1) を加えて15分間攪拌した後反応 これを酢酸エチルで抽出した 混合物を水で希釈した。 後、有機層を飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸 マグネシウムで乾燥し、乾燥剤をろ別して減圧濃縮し た。残さをシリカゲルカラム(シリカゲル:50g、溶 媒: ヘキサン: 酢酸エチル=4:1, 次いで 3:1 ) で精製して油状物を得た。これを塩化メチレン(5 m 1 ) に溶かし、0℃下、アニソール ( 2 m 1 )、TFA( 5m1)を 加えて、室温で4時攪拌 した。反応混合物にトルエンを加え、減圧濃縮する操作 を2回繰り返した後、得られた無色結晶をエーテルーへ キサンでろ取して4-{2-[(ベンジル)アミノ]-2-オキソエチル} -2-(4-クロロベンジル) -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチ アジン-6-カルボン酸(380mg)を得た。1 H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>,  $\delta$ ppm) : 2. 76 (1H, dd. J = 8.8, 13.9 Hz3. 15 (1H, dd, J = 6.4, 14.0Hz), 4.01 (1H, m), 4.40-5.1 0 (4 H, m), 7.23-7.47 (9 H,m), 7.51 (1H, d, J=8.0Hz), 7. 62 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7. 68 (1H, s), 11.11 and 11.53 (1 H, each s), 13.21 (1H, b r-s).

## 【0038】実施例 6

 $\frac{4 - [2 - (t - \overline{J}) + + \nu \overline{F}]) - 2 - \overline{J} + \nu \overline{J}}{\nu ] - 2 - [4 - (4 - \overline{J}) + + \nu \overline{J} + \nu ]} \times \nu \overline{\nu}$  $\nu ] - 3 - \overline{J} + \nu \overline{J} - 3 - \overline{J} - 3 - \overline{J} + \nu \overline{J} - 3 - \overline{$ 

実施例 5 と類似の方法によって4-[2-(T-ブトキシアミノ)-2-オキソエチル]-2-[4-(4-メトキシフェノキシ)ベンジル]-3-オキシ-3,4-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸を得た。

### 【化19】

(4 H, m), 7. 17 (2 H, d, J=8 Hz), 7. 49 (1 H, d, J=8 Hz), 7. 60 (1 H, dd, J=1. 6, 8 Hz), 7. 64 (1 H, s), 10. 54 and 10. 80 (1 H, each s), 13. 13 (1 H, br-s)

## 【0039】実施例7

 2-(4-クロロベンジル) -3-オキシー4-{2 

 オキシー2-[(テトラヒドロー2Hーピランー2ーイ

 ルオキシ) アミノ] エチル} -3, 4-ジヒドロー2H

 -1, 4-ベンゾチアジンー6-カルボン酸

 実施例5と類似の方法によって2-(4-クロロベンジ

## 【化20】



### 【0040】実施例8

## [0041]

### 【化21】



し、氷冷下トリフルオロ酢酸(5m1)を滴下した。10分後室温に昇温して2時間攪拌した。反応終了後、トルエン(30m1)を加えて溶媒を減圧留去した。さらにトルエン(30m1)を加えて減圧留去する操作をあと3回繰り返した。残渣を結晶化(ジエチルエーテル/ヘキサン:1/3)で精製して白色固体の $2-(4-\rho$ ロロベンジル) $-4-\{2-[(エトキシカルボニル)(ヒドロキシ)アミノ]-2-オキソエチル}-3-オキシー3、<math>4-$ ジヒドロー2H-1、4-ベンゾチアジンー6-カルボン酸(368mg)を得た。1H-NMR(DMSO- $d_6$ 、 $\delta$ ppm):1.25(3H. t, I=7Hz)。2.75(1H.

### 【0042】実施例9

2-(4-)クロロベンジル) $-4-\{2-[$ ヒドロキシ (1-)プロポキシカルボニル)アミノ]-2-オキソエチル $\}-3-$ オキシ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸

【化22】

実施例 8 と類似の方法によって $2-(4-\rho u u x)$  ル)  $-4-\{2-[ヒドロキシ(i-プロポキシカルボニル) アミノ] -2-オキソエチル\} -3-オキシー3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸を得た。$ 

## 【0043】実施例10

[0044]

【化23】



4-{2-[[(アリルオキシ)カルボニル](ヒドロ キシ) アミノ] -2-オキソエチル} -2-(4-クロ ロベンジル) -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 アリル (5 00mg) のジクロロメタン (10m1) 溶液に対し て、氷冷下Ν-エチルジイソプロピルアミン (325μ 1) 及びクロロぎ酸エチル(143 µ 1) を滴下した。 1時間後室温に昇温して終夜攪拌した。反応溶媒を減圧 留去後、酢酸エチルで希釈して、水、飽和食塩水で洗浄 し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾過して 除き、溶媒を減圧留去して粗生成物を得た。続いてその 粗生成物をテトラヒドロフラン(10ml)に溶解し、 窒素雰囲気下、ぎ酸(1.06ml)及びテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (326mg) を加えて室温で終夜攪拌した。反応終了後、溶媒を減圧 留去し、酢酸エチルで希釈した後、水、飽和食塩水で洗 浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾過し て除き、溶媒を減圧留去して粗生成物を得た。残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー (メタノール/クロ ロホルム: 1/20) で精製して白色固体の2-(4-クロロベンジル) -4-(2-{「(エトキシカルボニ ル) オキシ] アミノ} -2-オキソエチル) -3-オキ シー3, 4-ジヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジン -6-カルボン酸(156 mg)を得た。

### 【0045】実施例11

[0046]

【化24】



実施例10と類似の方法によって2-(4-)ロロベンジル) $-4-(2-\{[(i-)$ ロポキシカルボニル)オキシ]アミノ $\}-2-$ オキソエチル)-3-オキシー

3, 4-ジヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジンー6ーカルボン酸を得た。

## 【0047】 実施例 1 2

【化25】

窒素雰囲気下の $4-\{2-\{f'''$ をチル(アセチルオキシ)アミノ]-2-オキソエチル $\}-2-(4-$ クロロベンジル)-3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 t-ブチル (0.4g) に硫化ジメチル(1 m1)を加えた後、トリフロロ酢酸(3.5 m1)加えた。2時間後、滅圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製し、クロロホルムーヘキサンから結晶化した。白色の $4-\{2-[F''$ セチル(F'' セチルオキシ)アミノ]-2-オキソエチル $\}-2-(4-$ クロロベンジル)-3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸(57 mg)を得た。

 $1\,H-NMR\ (DMS\,O-d_6,\ \delta\,p\,p\,m):2.\ 35$  and  $2.\ 36\ (6\,H,\ s\ and\ b\,r-s),$   $2.\ 75\ (1\,H,\ m)$ ,  $3.\ 14\ (1\,H,\ m)$ ,  $4.\ 0$   $3\ (1\,H,\ m)$ ,  $5.\ 13\ (2\,H,\ m)$ ,  $7.\ 2$   $3-7.\ 25\ (2\,H,\ m)$ ,  $7.\ 32-7.\ 34\ (2\,H,\ m)$ ,  $7.\ 52-7.\ 54\ (2\,H,\ m)$ ,  $7.\ 63\ (1\,H,\ d\,d,\ J=1.\ 6,\ 8\,H\,z)$ ,  $1\,3.\ 0\ (1\,H,\ b\,r-s)$ 

## 【0048】実施例13

 $4-{2-[(アセチルオキシ) アミノ] -2-オキソ$  $エチル<math>} -2-(4-2)$  ロロベンジル) -3-3 オキシー 3 4-3 に ドロー 2 H -1 ) 4-ベンゾチアジン-6ーカルボン酸

#### 一カルかっ日

【化26】

窒素雰囲気下の2-(4-クロロベンジル)-4-[2]- (ヒドロキシアミノ) -2-オキソエチル] -3-オ キシー3, 4ージヒドロー2H-1, 4ーベンゾチアジ ン-6-カルボン酸 t-ブチル(1.1g)のテトラ ヒドロフラン (30m1) 溶液に、トリエチルアミン (0.66m1) を加えた後、氷冷下で塩化アセチル (0.16 m1)を加えた。0.5時間後、飽和食塩水 にあけ、酢酸エチルで抽出した。油層を飽和重曹水で洗 浄した後、硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。 これに硫化ジメチル(1m1)を加えた後、トリフロロ 酢酸(3m1)加えた。5時間後、トルエンを加えて減 圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ ー (酢酸エチル/ヘキサン=4/1) で精製し、クロロ ホルムから結晶化した。白色の4-{2-[(アセチル オキシ) アミノ] -2-オキソエチル} -2-(4-ク ロロベンジル) -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H -1, 4 -ベンゾチアジン-6 -カルボン酸(280 m g) を得た。

 $1\,H-NMR$  (DMSO-d<sub>6</sub>, δ p p m) : 2. 17 (3 H, s), 2. 75 (1 H, m), 3. 15 (1 H, m), 4. 00 (1 H, m), 4. 65 (1 H, d, J=16 Hz), 4. 72 (1 H, d, J=16 Hz), 7. 23-7. 25 (2 H, m), 7. 31-7. 34 (2 H, m), 7. 51 (1 H, d, J=8 Hz), 7. 62 (1 H, d d, J=1. 2, 8 Hz), 7. 66 (1 H, s), 12. 18 (1 H, s), 13. 14 (1 H, br-s)

## 【0049】実施例14

【化27】



窒素雰囲気下の $2-(4-\rho^{\frac{1}{12}}$ ロベンジル)-4-[2-(2+1)] - (2+1) - (2+

2時間後、トルエンを加えて減圧濃縮した。残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサ ン=4/1)で精製し、クロロホルムから結晶化した。 白色の2-(4-クロロベンジル)-4-[2-({[(ジメチルアミノ)カルボニル]オキシ}アミ (1) (-2) ドロー2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 (190mg) を得た。

1H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>,  $\delta$ ppm) : 2. 75 (1H, m), 2.88 and 2.93 (6H, ea ch br-s), 3. 15 (1H, m), 3. 99 (1H, m), 4. 61 (1H, d, J=16Hz), 4. 66 (1H, d, J = 16Hz), 7. 22-7. 24 (2H, m), 7. 31-7. 33 (2H, m), 7. 50 (1 H, d, J=8.2 Hz), 7. 62(1 H, d, J=1.6, 8 Hz), 7.66H, s), 12.0 (1H, br-s)

### 【0050】実施例15

2-(4-)ロロベンジル)  $-4-\{2-[(2-エト$ キシー2-オキソエトキシ)アミノ]-2-オキソエチ ル} -3-オキシー3, 4-ジヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジンー6-カルボン酸

【化28】

2- (4-クロロベンジル) -4- {2-[(2-エト

キシー2-オキソエトキシ)アミノ]-2-オキソエチ ベンゾチアジンー6-カルボン酸 t-ブチルを塩化メ チレン ( 9 m l ) に溶かし、0℃においてアニソー ル ( 3.4ml )、TFA ( 9ml )を加えた 後、室温で5時間攪拌した。反応混合物にトルエンを加 え、減圧濃縮する操作を2回繰り返した。得られた無色 結晶をエーテルーヘキサンでろ取して、2-(4-クロ ロベンジル) -4-{2-[(2-エトキシ-2-オキ ソエトキシ) アミノ] -2-オキソエチル} -3-オキ シ-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン -6-カルボン酸( 320mg )を得た。  $1 \text{H-NMR} (DMSO-d_6, \delta ppm) : 1. 23$ (3H, t, J=7Hz), 2.76(1H,dd, J=8.7, 13.6Hz), 3.12(1 H, dd, J=6.5, 14.0 Hz),3. 99 (1H, t, J=7.3Hz), 4. 18 (2 H, m), 4.45-5.30 (4 H,m), 7.25 (2H, d, J=8.0Hz), 7. 32 (2H, d, J=7.3Hz), 7. 50 (1 H, d, J=7.8 Hz), 7.61(2H, m), 11.15 and 11.75 each br-s), 13.15(1 (1H,

H, br-s).

### 【0051】実施例16

 $4-(2-{[2-(ベンジル)-2-オキソエトキ$ シ] アミノ} -2-オキソエチル) -2-(4-クロロ ベンジル) -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H-1,4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 【化29】



実施例15と類似の方法によって、4-(2-{[2-(ベンジル) -2-オキソエトキシ] アミノ} -2-オ キソエチル) -2-(4-クロロベンジル) -3-オキ シー3, 4-ジヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジン -6-カルボン酸を得た。

 $1 \text{ H-NMR (DMSO-d}_{6}, \delta p p m) : 2.76$ (1 H, dd, J=8.7, 14.0 Hz),3. 12 (1H, dd, J=6.7, 14. 2H z), 3.99(1H, dd, J = 6.78. 6 Hz), 4. 5 5 (4 H, m), 5. 2 2 (2 H, s), 7. 24 (2 H, d, J=8.4)Hz), 7.35 (7H, m), 7.50 (1 H, d, J = 8.2 Hz), 7.61 (2H, m), 11.20 and 11.74 (1H, ach br-s).

### 【0052】参考例 1

4-[2-(ヒドロキシアミノ)-2-オキソエチル] -3-オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ)ベ ンジル] -3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジンー6ーカルボン酸

【化30】



-3-オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ)ベ ンジル] -3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6 - カルボン酸 t - ブチル (1.5g, 2.93mmol) に5%-エタンジチオール含有TFA (15ml)を加え、室温で3時間静置した。トルエン を加えて減圧濃縮し、残渣をTHF、ヘキサンおよびエ ーテルの混合溶媒から再結晶することによって4-[2 - (ヒドロキシアミノ) -2-オキソエチル] -3-オ キシー2-[4-(トリフルオロメトキシ)ベンジル] 6-カルボン酸を1.05g得た。

1H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>,  $\delta ppm$ ) : 2. 81 (1H, dd, J=8.8, 14.5Hz), 3.20(1 H, dd, J=6.4, 14.5 Hz), 4.04(1 H, dd, J=6.4, 8.8 Hz), 4.5-4. 9 (2H, m), 7. 26 (2H, d, J=8H)

z), 7. 36 (2H, d, J=8Hz), 7. 52 (1H, m), 7. 61 (1H, dd, J=1. 5, 8 Hz), 7. 66 (1H, d, J=1. 5Hz), 9. 46, 9. 06 (1H, bs), 10. 86, 10. 4 3 (1H, bs), 13. 19 (1H, bs)

## 【0053】参考例2

 $4-(2-{(xトキシカルボニル) [(xトキシカルボニル) オキシ] アミノ} -2-オキソエチル) -3- オキシ-2-[4-(トリフルオロメトキシ) ベンジル] -3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 <math>t$ -ブチルエステル

## 【化31】

4-[2-(ヒドロキシアミグ) -2-オキソエチル]

-3-オキシ-2-「4-(トリフルオロメトキシ)ベ ンジル] -3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチ アジン-6-カルボン酸 t-ブチルエステル(0.4) 2g, 0.82mmol) とN-メチルモルホリン (182mg, 1.8mmol)をTHF (5ml) に溶解し、氷冷下でクロロギ酸エチル (195mg, 1.8 mm o 1) を加え、室温まで昇温して終夜放置し た。5%-硫酸水素カリウム水溶液を加え、酢酸エチル で抽出した。有機相を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、 飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥し た。乾燥剤を濾過して除き、溶媒を減圧留去後、残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸 エチ $\nu$ =6:1) で精製することによって、4-(2-{(エトキシカルボニル) [(エトキシカルボニル)オ キシ] アミノ} -2-オキソエチル) -3-オキシ-2 - [4-(トリフルオロメトキシ)ベンジル]-3,4 ージヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジンー6-カル ボン酸 tーブチルエステルを520mg得た。 1H-NMR (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta ppm$ ): 1. 22-1. 33 (6H, m), 1. 53 (9H, s), 2.67 (1H, m), 3.33 (1H, m),

### 【0054】参考例3

4-{2-[[(アリルオキシ) カルボニル] (ヒドロキシ) アミノ] -2-オキソエチル} -2-(4-クロロベンジル) -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 アリル【化32】

4. 03 (1H, m), 4. 35-4. 41 (1

H, m), 5.23-5.46(2H, m),

7. 22(2H, br-s), 7. 33(2H,

d, J = 8.6 Hz), 7.46 (1H, br-

s), 7.54 (1H, d, J=8.1Hz),

7. 59 (1H, d, J = 8.1 Hz)

実施例5と類似の方法によって得た2-(4-クロロベ ンジル) -3-オキシ-4-{2-オキシ-2-[(テ トラヒドロー2H-ピラン-2-イルオキシ)アミノ] エチル $\}$  - 3, 4 - ジヒドロ - 2 H - 1, 4 - ベンゾチ アジン-6-カルボン酸 アリル (2.124g)の ジクロロメタン (20m1) 溶液に対して、氷冷下N -エチルジイソプロピルアミン(1.38ml)及びク ロロぎ酸アリル(677u1)を滴下した。1時間後室 温に昇温して終夜攪拌した。反応溶媒を減圧留去後、酢 酸エチルで希釈して、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫 酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾過して除き、溶媒 を減圧留去して粗生成物を得た。続いてその粗生成物を アニソール (8 m l) に溶解し、氷冷下トリフルオロ酢 酸(8m1)を滴下した。10分後室温に昇温して2時 間攪拌した。反応終了後、トルエン(30m1)を加え て溶媒を減圧留去した。さらにトルエン(30m1)を 加えて減圧留去する操作をあと3回繰り返した。残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル/へ キサン: 1/5) で精製して無色液状の4-{2-[[(アリルオキシ)カルボニル](ヒドロキシ)アミ ノ] -2-オキソエチル} -2-(4-クロロベンジ  $(\mu)$  -3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 アリル (2.04

## 【0055】参考例4

g) を得た。

## 【化33】

Bnp3c CL 22 CO CI

窒素雰囲気下の2-(4-)ででベンジル)-4-[2-(ヒドロキシアミノ)-2-オキソエチル]-3-オキシ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 t-ブチル (3g) のテトラヒドロフラン (50m1) 溶液に、トリエチルアミン (2.72m1) を加えた後、氷冷下で塩化アセチル (1.1

5m1)を加えた。 3時間後、飽和食塩水にあけ、酢酸 エチルで抽出した。油層を硫酸ナトリウムで乾燥し、減 圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、 $4-\{2-[アセチル(アセチルオキシ)アミノ]-2-オキソエチル\}-2-(4-クロロベンジル)-3-オキシ-3、<math>4-$ ジヒドロ-2H-1、4-ベンゾチアジン-6-カルボン酸 t-ブチル(3.1g)を得た。

 $1\,H-NMR$  (CDCl  $_3$ ,  $\delta$  p p m) : 1.53 -1.59 (9 H, m), 2.14, 2.20 and 2.34 -2.42 (6 H, each s and m), 2.76 (1 H, m), 3.27 (1 H, m), 3.66 (1 H, m), 4.81 -5.28 (2 H, m), 7.04 -7.11 (2 H, m), 7.24 -7.27 (2 H, m), 7.39 (1 H, m), 7.43 (1 H, s), 7.69 (1 H, m) [0056] 参考例 5

## 【化34】



2-(4-クロロベンジル)-4-[2-(ヒドロキシ アミノ) -2-オキソエチル] -3-オキシ-3, 4-ジヒドロー2H-1, 4-ベンゾチアジン-6-カルボ ン酸 t ーブチル ( 3 g ) をTHF ( 5 0 m l )に溶かし、0℃にて1N水酸化ナトリウム水溶液 ( 6.48 m l ) を加えた。これにトルエンを加え て減圧濃縮する操作を3回繰り返した。 得られたナト リウム塩(760mg)をアセトニトリル(5m1 )に懸濁し、ブロモ酢酸エチル(218μ1 )を加 えて20時間攪拌した。反応混合物を水で希釈し、酢酸 エチルで抽出した。 有機層を飽和食塩水で洗浄した 後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。 乾燥剤をろ別 し、減圧濃縮した残さを、シリカゲルカラムクロマトグ ラフィー ( シリカゲル:50g、溶媒:ヘキサン:酢 酸エチル=3:1次いで、2:1)で精製し、2-(4 *-*クロロベンジル) *-*4 *-* {2 *-* [ (2 *-*エトキシ*-*2 ーオキソエトキシ) アミノ] -2-オキソエチル} -3 ーオキシー3, 4ージヒドロー2H-1, 4ーベンゾチ アジン-6-カルボン酸 t-ブチル (460 mg)を油状物として得た。

 $1\,H-NMR\ (DMS\,O-d_6,\ \delta\,p\,p\,m): 1.\ 2\,4$  (3H, t,  $J=7.\ 1\,H\,z)$ , 2.  $7\,5$  (1H, dd,  $J=8.\ 7,\ 1\,4.\ 1\,H\,z)$ , 3.  $1\,3$  (1H, dd,  $J=6.\ 6,\ 1\,4.\ 1\,H\,z)$ , 4.  $0\,0$  (1H, dd,  $J=6.\ 8,\ 8.\ 4\,H$ 

z), 4. 19 (2H, q, J=6.9Hz), 4. 40-4. 80 (4H, m), 7. 19 (2 H, d, J=8.3Hz), 7. 24 (2H, d, J=8.4Hz), 7. 50 (1H, d, J=8.0Hz), 7. 59 (2H, m), 1 1. 18 and 11. 77 (1H, each br-s).

### 【0057】試験例1

### 経口吸収性評価試験

実施例1および参考例1の化合物を使用し、Crj:CD(SD)系雄性ラット(日本チャールス・リバー)7週齢に非絶食下、それぞれ30mg/kgを経口投与した。投与後15、30分、1、2、4、6時間経過後にエーテル麻酔下採血して血清を得、分析まで $-20^{\circ}$ C以下で保存した。血清0.2mlにアセトニトリル0.2mlを加えて撹拌後、遠心分離(15000rpm、10分)した。上清をウルトラフリー(MILLPORE C3-HV)で遠心濾過後、濾液20 $\mu$ 1をLC-MS/MSで分析した。実施例1および参考例1の化合物の血中濃度推移の結果を図1に示す。上述の経口吸収性の試験結果から、本発明化合物は対応するヒドロキサム酸に比べて優れた経口吸収性を持つプロドラッグであることが確認された。

### 【0058】試験例2

## MMP阻害活性試験

### MMP-3に対する阻害活性

MMP-3は公知のヒトMMP-3の遺伝子塩基配列 699 - 704 (199(Nature, 348, 0)) に基づき、遺伝子工学的に調製し、1 mMの4-アミノフェニル酢酸水銀存在下、37℃で16時間保持 することにより活性化したものを用いた。ヒトMMP-3に対する阻害活性の測定は、C. G. Knightら の方法 (FEBS Lett., 296 (3), 2 63-266(1992)) に準じて行った。すなわ ち、蛍光測定用96穴マイクロプレートに45μ1のア ッセイバッファー(0.1Mトリス塩酸、0.1M塩化 ナトリウム、0.01M塩化カルシウム、0.05%ブ リジー35、pH=7.5)を入れ、 $5\mu1$ の被検化合 物のジメチルスルホキシド溶液を加え、25μ1の活性 化済みヒトMMP-3と1mMの(7-メトキシクマリ ン-4-イル) アセチル-L-プロリル-L-ロイシル ーグリシルーLーロイシルーLー[N-(2, 4-ジニ トロフェニル) -L-2, 3-ジアミノプロピオニル] -L-アラニル-L-アルギニンアミド (MCA) (ペ プチド研究所製) のジメチルスルホキシド溶液をアッセ イバッファーで希釈して80μMにした基質溶液を25 μ1加えて、蛍光プレートリーダーで蛍光(ex. 32 0 n m、e m. 4 0 5 n m) を測定した。3 7 ℃で2時 間保持して反応させた後、蛍光プレートリーダーで蛍光 を測定し、残存する酵素活性を測定した。

### 【0059】MMP-13に対する阻害活性

MMP-13は公知のヒトMMP-13の遺伝子塩基配 列(J. Biol. Chem., 269(24), 16766-16773 (1994)) に基づき、遺伝 子工学的(ヒト軟骨細胞cDNAライブラリーを材料と し、プライマー5'-AATAAGCTTCCACCA TGCATCCAGGGGTCCTGGC-3', 5'-CCGCTCGAGTTACCCCAAATGC TCTTCAGG-3'を用いてPCRにより増幅、ベ クターpcDNAIに挿入し、アフリカミドリザル腎臓 由来COS-1細胞に導入、培養上清を回収)に調製 し、1 mMの4-アミノフェニル酢酸水銀存在下、37 ℃で2時間保持することにより活性化したものを用い た。ヒトMMP-13に対する阻害活性の測定は、C. G. Knightらの方法(FEBS Lett., 296(3), 263-266(1992)) に準じ て行った。すなわち、蛍光測定用96穴マイクロプレー トに45μ1のアッセイバッファー(0.1Mトリス塩 酸、0.1M塩化ナトリウム、0.01M塩化カルシウ  $\Delta$ 、0.05%ブリジー35、pH=7.5)を入れ、 5 μ 1 の被検化合物のジメチルスルホキシド溶液を加 え、25μ1の活性化済みヒトMMP-13と1mMの (7-メトキシクマリン-4-イル)アセチルーLープ ロリルーL-ロイシルーグリシルーL-ロイシルーL-

 $[N-(2,4-\tilde{y})]-L-2,3-\tilde{y}$ アミノプロピオニル]-L-アラニルーL-アルギニンアミド (MCA) (ペプチド研究所製)のジメチルスルホキシド溶液をアッセイバッファーで希釈して $80\,\mu$ Mにした基質溶液を $25\,\mu$ 1加えて、蛍光プレートリーダーで蛍光 (ex.  $320\,n$ m、em.  $405\,n$ m)を測定した。37℃で12時間保持して反応させた後、蛍光プレートリーダーで蛍光を測定し、残存する酵素活性を測定した。

【0060】MMP-1、2、9に対する阻害活性

Johnson, L. L., Dyer, R., d Hupe, D. J., Current Opin ion in Chemical Biology, 2, 466-471 (1998), Knight, C. G., Willenbrock, F. and Mu G, FEBS Lett., 296 rphy. (3), 263-266 (1992), Olson, M. W., Gervasi, D. C., Mobash ery, S. and Fridman, R., Bio 1. Chem., 272 (47), 29975-299 83 (1997) の方法により、表1記載の条件で阻害 活性を測定した。

[0061]

【表1】

	MMP-1	MMP-2	MMP-9
酵素の由来	۲h	ヒト型遺伝子 組み換え体	ヒト型遺伝子 組み換え体
プレインキュベーション 時間/温度	60分@37℃	60分@25℃	60分@25℃
インキュペーション 時間 / 温度	2時間@37℃	3時間@25℃	2時間@25℃

MMP-1、2、9のいずれも基質には $25\mu$  Mの(7 -メトキシクマリン-4-イル)アセチルーLープロリルーLーロイシルーグリシルーLーロイシルーLー [N-(2,4-ジニトロフェニル)-L-2,3-ジアミノプロピオニル]-L-アラニルーL-アルギニンアミドを、インキュベーション用のバッファーにはpH=

7. 2 に調整した 5 0 mM モルホリノプロピルスルホン酸、10 mM塩化カルシウム、10μ M塩化亜鉛、
 0. 05%ブリジー35を用いて実施した。参考例1の化合物のMMP阻害活性を示した。結果を表2に示す。

[0062]

【表 2 】

MMP	MMP-1	MMP-2	ммр-з	MMP-9	MMP-13
阻害活性 (IC50/nM)	42	34	62	180	14

### [0063]

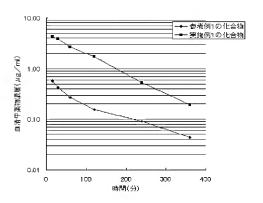
【発明の効果】本発明により、新規なベンゾチアジンー3ーオン誘導体を提供することができる。また、本発明化合物は良好な経口吸収性を示すとともに、生体内において代謝されマトリックスメタロプロテアーゼ阻害活性を示すことから、本発明化合物は変形性関節症、慢性関

節リウマチなどの関節疾患の治療剤、癌細胞の転移抑制 剤または抗炎症剤等として有用である。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】試験例1におけるラットを用いた経口吸収性の 評価試験

【図1】



## フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>7</sup>	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
A 6 1 P 29/00	1 0 1	A 6 1 P 29/00	1 0 1
35/04		35/04	
43/00	1 1 1	43/00	1 1 1
C 0 7 D 417/12		C 0 7 D 417/12	

(72) 発明者 方違 均 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住 友製薬株式会社内

(72) 発明者 堀内 良浩 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住 友製薬株式会社内 F ターム(参考) 4C036 AA02 AA06 AA07 AA14 AA17 AA20 4C063 AA01 BB07 CC78 DD64 EE01 4C086 AA01 AA02 AA03 BC89 MA01 MA04 NA14 ZA67 ZA96 ZB11 ZB26 ZC20